

الأولى بكالوريا	الكتلة،الحجم،الضغط و كمية المادة	كيمياء تمارين 02
-----------------	----------------------------------	------------------

التمرين 09

www.pc-lycee.com

- لدينا عينة حجمها $V = 416,0 \text{ L}$ من غاز ثنائي الآزوت في 1000°C وتحت الضغط $1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$.
- 1- أحسب كمية مادة ثنائي الآزوت في هذه العينة.
 - 2- أحسب كتلة العينة.
- معطيات : الحجم المولي للغازات عند 1000°C وتحت الضغط $1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$: $V_m = 104,0 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$
 $M(\text{N}) = 14 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com